БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №8

1. ДЛЯ ПОДДЕРЖАНИЯ НЕЙТРАЛЬНОЙ СРЕДЫ ЛУЧШЕ ПРИГОТОВИТЬ БУФЕР

1) ацетатный, рКа4,75

2) гидрокарбонатный, рКа6,4

3) фосфатный, рКа6,8

4) аммиачный, рКа9,2

2. ПРИ РАЗБАВЛЕНИИ ВОДОЙ БУФЕРА В 10 РАЗ ЕГО ЗНАЧЕНИЕ рН

1) увеличилось в 5 раз

2) уменьшилось в 5 раз

3) не изменилось

4) уменьшилось в 10 раз

5) увеличилось в 10 раз

3. ЗНАЧЕНИЕ рН БУФЕРНОЙ СМЕСИ, ПРИГОТОВЛЕННОЙ ИЗ 5 мл 0,1Э NH3∙H2O и 9 мл 0,1Э NH4Cl (Кb1,8∙$10^{-5})$ РАВНО

1) 8,7

2) 5,0

3) 13,2

4) 9,0

4. ЧТОБЫ ПОЛУЧИТЬ 2,5л ФОСФАТНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА С рН7, Ка ($Н\_{2}РО\_{4}^{-}/НРО\_{4}^{2-}$)=10-7, НАДО СМЕШАТЬ ОБЪЕМЫ 0,1М РАСТВОРОВ ДИГИДРОФОСФАТА И ГИДРОФОСФАТА НАТРИЯ

 1) 1,25л и 1,25 л

 2) 0,962 л и 1,539л

 3) 1л и 1,5л

 4) 0,9л и 1,6л

5. ЕСЛИ ЗНАЧЕНИЕ рН КРОВИ 7,4 ПРИ $Р\_{СО\_{2}}=50 мм рт.ст., $ТО У БОЛЬНОГО МОЖНО ПРЕДПОЛОЖИТЬ НАРУШЕНИЕ КОР

1) компенсированный алкалоз

2) компенсированный ацидоз

3) метаболический алкалоз

4) метаболический ацидоз